

# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

PCT/JP2004/009791 02. 7. 2004

REC'D 2 2 JUL 2004

WIPO PCT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

2003年 7月 3日

出 願 番 号 Application Number:

特願2003-270825

[ST. 10/C]:

[JP2003-270825]

出 願 人 Applicant(s):

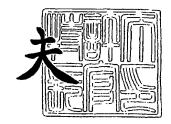
日本電気株式会社株式会社有沢製作所

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年 6月17日







【物件名】

【包括委任状番号】

要約書 1

0018587

【書類名】 特許願 【整理番号】 33703946 平成15年 7月 3日 【提出日】 【あて先】 特許庁長官殿 【国際特許分類】 CO8L 63/00 【発明者】 【住所又は居所】 東京都港区芝五丁目7番1号 日本電気株式会社内 【氏名】 木内 幸浩 【発明者】 【住所又は居所】 東京都港区芝五丁目7番1号 日本電気株式会社内 【氏名】 位地 正年 【発明者】 【住所又は居所】 新潟県上越市南本町1丁目5番5号 株式会社有沢製作所内 【氏名】 長嶋 宏明 【発明者】 【住所又は居所】 新潟県上越市南本町1丁目5番5号 株式会社有沢製作所内 【氏名】 塚田 真守 【特許出願人】 【識別番号】 000004237 【氏名又は名称】 日本電気株式会社 【特許出願人】 【識別番号】 000155698 【氏名又は名称】 株式会社有沢製作所 【代理人】 【識別番号】 100071272 【弁理士】 【氏名又は名称】 後藤 洋介 【選任した代理人】 【識別番号】 100077838 【弁理士】 【氏名又は名称】 池田 憲保 【手数料の表示】 【予納台帳番号】 012416 【納付金額】 21,000円 【提出物件の目録】 【物件名】 特許請求の範囲 1 【物件名】 明細書 1 【物件名】 図面 1



#### 【曹類名】特許請求の範囲

#### 【請求項1】

エポキシ樹脂 (A) 及びエポキシ樹脂用硬化剤 (B) とを含み、前記エポキシ樹脂用硬化剤 (B) が、ビフェニルの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる下記化1式の一般式 (1) で表される構造単位 X、又はベンゼンの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる下記化2式の一般式 (2) で表される構造単位 Yのうち少なくとも一つを含有し、前記構造単位 Xの繰り返し数と前記構造単位 Yの繰り返し数の総和 (nまたは、m+m') が10より大きく75より小さい下記化3、化4及び化5式の一般式 (3) 乃至 (5) で表されるフェノール樹脂 (F) を含有することを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

#### 【化1】

$$X = \begin{pmatrix} (R^1)_r & (R^2)_r & OH \\ CH_2 & CH_2 & OH \end{pmatrix}$$

$$(1)$$

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r は、7 は、7 ないから 1 の整数を表す。 1 ない 1 の 1 ない 1 ない

## 【化2】

$$Y = \begin{pmatrix} (R^4)_s & OH \\ (R^5)_{c'} & OH \end{pmatrix}$$
(2)

(式中、 $R^4$ 、 $R^5$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 s は、0 から 3 の整数を表す。) 【化 3 】

$$(R^6)_t$$
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 n は、1 0 より大きく 7 5 より小さい。)

#### 【化4】

$$(R^6)_t$$
  $(R^6)_t$   $(4)$ 

(式中、R<sup>6</sup> は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。 t は、0から4の整 出証特2004-3052399



数を表す。nは、10より大きく75より小さい。) 【化5】

$$(R^6)_t$$
  $(R^6)_t$   $(R^6)_t$   $(5)$ 

(式中、R<sup>6</sup>は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。 t は、0 から4 の整 数を表す。mまたはm'は、それぞれ独立に1から74で、m+m'は10より大きく7 5より小さい。Zは、XまたはYのどちらか一方を表す。) 【請求項2】

請求項1に記載のエポキシ樹脂組成物において、前記エポキシ樹脂(A)が、ビフェニル の異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させたものをエポキシ化 して得られる下記化6式の一般式(6)で表される構造単位X'、又はベンゼンの異性体 もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させたものをエポキシ化して得ら れる下記化7式の一般式 (7) で表される構造単位Y' のうち少なくとも一つを含有し、 前記構造単位X'の繰り返し数と前記構造単位Y'の繰り返し数の総和(nまたは、m+ m')が0以上10以下である下記化8、化9及び化10式の一般式(8)乃至(10) で表されるエポキシ化物(G)を含有することを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

【化6】

$$X' = \begin{pmatrix} (R^1)_r & (R^2)_r & OCH_2CHCH_2 \\ (R^3)_{r'} & (R^3)_{r'} \end{pmatrix}$$
 (6)

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ は、それぞれ独立に、水素または炭素数1から3の一価の置換 基を表す。 r は、それぞれ独立に、 0 から 4 の整数を表す。 r 'は、 0 から 3 の整数を表 す。)

【化7】

$$Y' = \begin{pmatrix} (R^4)_s & OCH_2CHCH_2 \\ (R^5)_{s'} & OCH_2CHCH_2 \end{pmatrix}$$
(7)

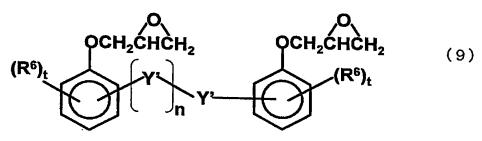
(式中、 $R^4$ 、 $R^5$ は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。sは、それぞ れ独立に、0から4の整数を表す。s'は、0から3の整数を表す。)



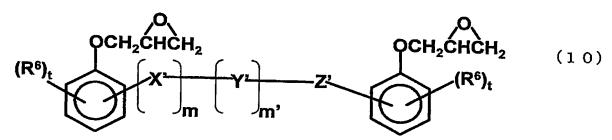
【化8】

$$(R^6)_t$$
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^8)_t$ 
 $(R^8)_t$ 

(式中、R<sup>6</sup> は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。tは、0から4の整数を表す。nは、0以上10以下である。) 【化9】



(式中、R<sup>6</sup> は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。tは、0から4の整数を表す。nは、0以上10以下である。)【化10】



(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。mまたはm'は、それぞれ独立に 1 から 9 で、m+m'は 1 以上 1 0 以下である。 Z'は、X'または Y'のどちらか一方を表す。)

## 【請求項3】

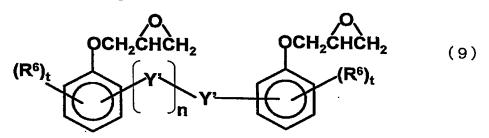
エポキシ樹脂(A)及びエポキシ樹脂用硬化剤(B)とを含み、前記エポキシ樹脂(A)が、ビフェニルの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる前記化6式の一般式(6)で表される構造単位X'、又はベンゼンの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる前記化7式の一般式(7数と前記構造単位Y'のうち少なくとも一つを含有し、前記構造単位X'の繰り返し数の総和(nまたは、m+m')が10より大きく75以上もいっさい下記化11万至化13式の一般式(8)乃至(10)で表されるエポキシ化物(H)を含有することを特徴とするエポキシ樹脂組成物。



【化11】

$$(R^6)_t$$
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^8)_t$ 

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 n は、1 0 より大きく 7 5 より小さい。)



(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 n は、1 0 より大きく 7 5 より小さい。) 【化 1 3 】

$$(R^6)_t$$

$$(R^6)_t$$

$$(R^6)_t$$

$$(R^6)_t$$

$$(R^6)_t$$

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 m またはm は、それぞれ独立に 1 から 7 4 で、m+m は 1 0 より大きく 7 5 より小さい。Z は、X または Y のどちらか一方を表す。) 【請求項 4】

請求項3に記載のエポキシ樹脂組成物において、前記エポキシ樹脂用硬化剤(B)が、下記化14,化15、及び化学16式の一般式(3)乃至(5)で表され、繰り返し数(nまたは、m+m')が0以上10以下である、フェノール樹脂(F')を含有することを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

【化14】

$$(R^6)_t$$
  $(R^6)_t$   $(3)$ 

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 n は、0 以上 1 0 以下である。)



【化15】

$$(R^6)_t$$
  $(R^6)_t$   $(4)$ 

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。tは、0から4の整数を表す。nは、0以上10以下である。)

$$(R^6)_t$$

$$(R^6)_t$$

$$(R^6)_t$$

$$(R^6)_t$$

$$(5)$$

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。mまたはm'は、それぞれ独立に 1 から 9 で、m+m'は 1 以上 1 0 以下である。Z は、X または Y のどちらか一方を表す。)

## 【請求項5】

請求項1乃至4の内のいずれか一つに記載のエポキシ樹脂組成物において、更に、無機充填材(C)を含有することを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

#### 【請求項6】

請求項5に記載のエポキシ樹脂組成物において、前記無機充填材 (C) が、水酸化アルミニウム (C') であることを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

## 【請求項7】

請求項 6 に記載のエポキシ樹脂組成物において、前記水酸化アルミニウム(C')の 5 0 質量%平均粒径( $D_{5}$  0 )が、 0 . 5  $\mu$   $\mu$  mから 2 0  $\mu$   $\mu$  mであることを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

## 【請求項8】

エポキシ樹脂 (A)、及び前記エポキシ樹脂用硬化剤 (B) と、水酸化アルミニウム (C) とを含み、

前記エポキシ樹脂用硬化剤 (B) が、ビフェニルの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる下記化17式の一般式 (1) で表される構造単位X、又はベンゼンの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる下記化18式の一般式 (2) で表される構造単位Yのうち少なくとも一つを含有するフェノール樹脂 (E) であり、

前記エポキシ樹脂(A)が、前記フェノール樹脂(E)のエポキシ化物(E')であり

前記水酸化アルミニウム(C')の 50 質量%平均粒径(D 50)が、 $1 \mu$  mから 10  $\mu$  m であることを特徴とするエポキシ樹脂組成物。



【化17】

$$X = \begin{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathbf{R}^1 \end{pmatrix}_{\mathbf{r}} & \begin{pmatrix} \mathbf{R}^2 \end{pmatrix}_{\mathbf{r}} & \mathbf{C}\mathbf{H}_2 \\ & \begin{pmatrix} \mathbf{R}^3 \end{pmatrix}_{\mathbf{r}'} & \begin{pmatrix} \mathbf{R}^3 \end{pmatrix}_{\mathbf{r}'} \end{pmatrix}$$

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 r は、0 から 3 の整数を表す。)

【化18】

$$Y = \begin{pmatrix} (R^4)_s & OH \\ (R^5)_{s'} & OH \end{pmatrix}$$
(2)

(式中、 $R^4$ 、 $R^5$ は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 s は、0 から 3 の整数を表す。) 【請求項 9 】

請求項1乃至8の内のいずれか一つに記載のエポキシ樹脂組成物において、更に、硬化促進触媒(D)を含有することを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

## 【請求項10】

請求項1乃至9の内のいずれか一つに記載のエポキシ樹脂組成物において、エポキシ基含有型であるか非含有のフェノキシ樹脂を含有することを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

#### 【請求項11】

請求項1乃至10の内のいずれか一つに記載のエポキシ樹脂組成物において、可撓性付与 剤としてゴム成分を含むことを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

## 【請求項12】

請求項1乃至11の内のいずれか一つに記載のエポキシ樹脂組成物において、更に、シランカップリング剤を含むことを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

#### 【請求項13】

請求項1乃至12の内のいずれか一つに記載のエポキシ樹脂組成物において、更に、メルカプト化合物を含むことを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

#### 【請求項14】

請求項1乃至13の内のいずれか一つに記載のエポキシ樹脂組成物を、有機溶剤に溶解又は分散させてなることを特徴とするワニス溶液。

## 【請求項15】

請求項14に記載のワニス溶液を、基材に含浸させて、脱溶剤化させたのち得られる半硬化状態の樹脂シートからなることを特徴とするプリプレグ材。

#### 【請求項16】

請求項15に記載のプリプレグ材を積層してなることを特徴とする積層板。

#### 【請求項17】

請求項15に記載のプリプレグ材の片面に銅箔を張り付けたことを特徴とする銅張積層板。

## 【請求項18】

請求項14に記載のワニス溶液を、銅箔表面に塗工して得られることを特徴とする樹脂付 き銅箔。



## 【請求項19】

銅箔と、樹脂材とを積層してなるプリント配線板であって、前記樹脂材は、エポキシ樹脂 組成物のみからなるか又はエポキシ樹脂を含む基材からなり、前記エポキシ樹脂組成物は 請求項1乃至13の内のいずれか一つに記載のエポキシ樹脂組成物からなる半硬化状態で あるか又は硬化状態であることを特徴とするプリント配線板。

#### 【請求項20】

請求項19記載のプリント配線板において、前記樹脂材はエポキシ樹脂組成物を、有機溶 剤に溶解又は分散させたワニス溶液を基材に含浸させて、脱溶剤化させたのち得られる半 硬化状態の樹脂シートからなるプリプレグ材を含むことを特徴とするプリント配線板。

## 【請求項21】

請求項19記載のプリント配線板において、前記樹脂材は、前記銅箔に前記エポキシ樹脂 組成物が塗工されたものを含むことを特徴とするプリント配線基板。



【書類名】明細書

【発明の名称】エポキシ樹脂組成物

【技術分野】

[0001]

本発明は、耐熱性と密着性に同時に優れるプリント配線板用材料に関する。本願において、プリント配線板用材料とは、エポキシ樹脂組成物、エポキシ樹脂組成物をガラスクロスやガラス不織布などに代表される基材に含浸させて半硬化させた樹脂シート(以下、プリプレグ材と言う。)、エポキシ樹脂組成物を使用した積層板、ガラスエポキシ樹脂銅張積層板、およびプリント配線板をいう。

#### 【背景技術】

[0002]

従来、火災防止や安全性確保の観点からガラスエポキシ樹脂銅張積層板に難燃特性が要求される場合、通常、難燃剤としてハロゲン系難燃剤が使用されてきた。

[0003]

ところが、上記難燃剤を含有するガラスエポキシ樹脂銅張積層板に、鉛フリーハンダのような高融点ハンダを使用して電子部品や半導体装置を実装する際には、上記難燃剤の一部分解や、実装工程の高温化で積層板の総熱膨張量が増加する影響で、該銅張積層板に剥離や膨れが発生する問題(ハンダ耐熱性の低下)があった。したがって、ハロゲン系難燃剤を使用しないで、総熱膨張量の低減が可能な、ガラス転移温度(Tg)を指標とする耐熱性に優れる(高Tg)、ガラスエポキシ樹脂銅張積層板の開発が望まれていた。

[0004]

これに対して、ハロゲン系難燃剤以外の難燃性付与手段として、リン系の化合物を積層板に使用する技術が各種ある。しかし、リン系化合物は、銅箔表面の粗化に使用される黒化処理液(強アルカリ溶液)に溶解して、この処理液の性能を大きく低下(使用可能期間を大幅に短縮)させてしまう問題がある。ここで、黒化処理とは、ガラスエポキシ樹脂銅張積層板を多層板用途に適用する場合に、内層回路を形成する際に、銅箔のマット面(非光沢面ともいう。)の反対側(シャイン面または光沢面という。)と、プリプレグ材の密着性を向上させる目的で、銅箔のシャイン面上に、黒化処理液で、酸化銅のアンカーを形成する方法である。

[0005]

ハロゲン系,リン系難燃剤の使用による前記問題を解決する手段として、ハロゲン系やリン系の難燃剤を使用せずに高度な難燃性を実現する、プリント配線板用材料用難燃性エポキシ樹脂組成物を本願発明者は開発した(特許文献1、参照)。当該難燃性エポキシ樹脂組成物は、ビフェニル、ベンゼン、およびこれらの誘導体等から選択される芳香環を有する繰り返し単位を構造式中に有するフェノールアラルキル型樹脂(構造式中の前記繰り返し単位数(n)が0から10である。)および/または該フェノールアラルキル樹脂という。)、ならびに水酸し工ポキシ化物(以下、フェノールアラルキル型エポキシ樹脂という。)、ならびに水酸化アルミニウムなどの金属水和物を必須成分とすることを特徴とする。当該難燃性エポキシ樹脂組成物は、その硬化物中の樹脂分が着火時に分解ガスで発泡化して断熱層を形成する作用と、各種金属水和物(水酸化アルミニウムが最良である。)による吸熱効果とが相乗的に働くように配合されたもので、特異的な難燃効果を発現する。

[0006]

また、特許文献1に開示されている樹脂の内、ビフェニルとその誘導体(たとえば、ビスメトキシメチルビフェニルの各種異性体が挙げられる。)とフェノール系化合物とを反応させて得られる、構造式中の繰り返し単位数 (n) が0から9のフェノールノボラック縮合体 (以下、フェノールビフェニレンアラルキル型樹脂という。) や、フェノールビフェニレンアラルキル型樹脂のエポキシ化物 (以下、フェノールビフェニレンアラルキル型エポキシ樹脂という。) を用いたエポキシ樹脂組成物は、密着性に優れていることが、特許文献2に開示されている。

[0007]



しかし、特許文献1および2に開示されている、フェノールアラルキル型樹脂および/ またはフェノールアラルキル型エポキシ樹脂を使用したエポキシ樹脂組成物の硬化物は、 積層板用に最適化されていないので、耐熱性や密着性が不十分であった。

## [0008]

すなわち、特許文献1および2に開示されているエポキシ樹脂組成物を積層板に使用し ても、耐熱性の指標であるガラス転移温度が要求水準に比べ低く、鉛フリーハンダを用い るような髙温の実装時に、積層方向(z軸方向)への総膨張量が多く、膨れや剥がれが発 生し易かった。したがって、前記エポキシ樹脂組成物の硬化物の特異な難燃効果を失わせ ることなく、さらにガラス転移温度を高めることが必要であった。

## [0009]

また、特許文献2記載のアルミ箔との密着性に関する評価結果を参照し、当該文献に開 示されているフェノールビフェニレンアラルキル型樹脂および/またはフェノールビフェ ニレンアラルキル型エポキシ樹脂が反応して得られる硬化物をガラスエポキシ樹脂銅張積 層板用のプリプレグ材に適用して、このプリプレグ材と銅箔との密着性を評価した。

## [0010]

しかしながら、特許文献2と同様の密着性の効果は、銅箔に対しては得られなかった。 これは、特許文献2に開示されている、フェノールビフェニレンアラルキル型樹脂および /またはフェノールビフェニレンアラルキル型エポキシ樹脂が反応して得られる硬化物の 可撓性(破断または破壊時の伸び量や変形量で代表される。)が不十分なことによると、 推察した。同様なことは、特許文献1のエポキシ樹脂組成物にもいえ、当該エポキシ樹脂 組成物の硬化物もまた可撓性が不十分であった。

## [0011]

すなわち、特許文献1および2に開示されている樹脂成分を使用したガラスエポキシ樹 脂積層板は、これと銅箔との接着面を引き剥がす際に、銅の変形に追随できず、十分な密 着性が得られない。したがって、プリプレグ材と銅箔を強固に密着させるには、プリプレ グ材に使用するエポキシ樹脂組成物の硬化物について、その可撓性を向上させる(破断ま たは破壊時の伸び量を増加)必要があった。

#### [0012]

さらに、銅箔とプリプレグ材の密着性を向上させるには、加熱プレスでエポキシ樹脂組 成物を溶融させた際に、この溶融物と銅箔表面が十分にぬれること(溶融時の樹脂組成物 の流動性が高い方がぬれ性は良好である。)も重要である。これに対して、特許文献1に 開示されているエポキシ樹脂組成物では、流動性に与える影響が極めて大きい樹脂分の構 造(特に、構造式中の繰り返し単位数(n)または分子量)および金属水和物粒子の選択 が、最適化されていないので、樹脂組成物と銅箔表面のぬれ性に加えて、樹脂分と金属水 和物粒子のぬれ性も不十分であった。

## [0013]

そのため、特許文献1のエポキシ樹脂組成物を使用したプリプレグ材は、銅箔マット面 (一般的に表面の凹凸 (通称アンカー) の深さが 5 から 1 0  $\mu$  mである。) に比べてアン カーが小さく、十分なアンカー効果が期待できない黒化処理面(アンカーの深さは1から 2 μ mである。)などに対する密着性が、従来のFR-4材に比べて特に低下する。

【特許文献1】特開2001-226465号公報

【特許文献2】特許第3122834号公報

#### 【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

## [0014]

本発明の一技術的課題は、ハロゲン系やリン系の難燃剤を使用しないで、耐熱性および 密着性に同時に優れるプリント配線板用等のエポキシ樹脂組成物を提供することにある。

## [0015]

また、本発明のもう一つの技術的課題は、前記エポキシ樹脂組成物を用いたプリプレグ 材、積層板、前記プリプレグ材の片面に銅箔を張り付けた銅張積層板、前記エポキシ樹脂



組成物を、銅箔表面に塗工して得られる樹脂付き銅箔、及びこれらを積層したプリント配線板を提供することにある。

## 【課題を解決するための手段】

## [0016]

以上から、本発明者らは、ハロゲン系やリン系の難燃剤を使用しないで、耐熱性および 密着性に同時に優れる、プリント配線板用のエポキシ樹脂組成物を開発すべく鋭意検討を 重ねた。

#### [0017]

まず、フェノールアラルキル型樹脂および/またはフェノールアラルキル型エポキシ樹脂を使用したエポキシ樹脂組成物の硬化物の耐熱性や密着性が要求水準に足りない原因を分析した。その結果、当該硬化物の架橋密度が低く、硬化物中の自由体積が大きいことに加え、架橋構造を構成している分子網目や分子鎖における分子間力(分子鎖の絡み合いなど)が、架橋構造のミクロブラウン運動を十分に抑制できなかったことが原因であると推察された。

## [0018]

次に、架橋密度を向上させる方法と、分子網目内や分子鎖における分子間力を増大させる方法を種々検討した。

#### [0019]

しかし、架橋密度を向上させると、耐熱性は向上したが、架橋構造の可撓性が著しく損なわれて、密着性が低下した。そこで、耐熱性と密着性を同時に向上させる目的で、架橋密度を低い状態に保ったまま、分子網目内や分子鎖における分子間力を増大させる方法が有効と考えて、本手法を検討した。その結果、エポキシ樹脂用硬化剤として、先行例よりも構造式中の繰り返し単位数(n)が大きく(高分子量である。)、特定の範囲の分子量分布をもつフェノールアラルキル型樹脂を使用し、さらに、エポキシ樹脂として、特定の分子量分布(先行例の範囲内で、同時に使用するエポキシ樹脂硬化剤よりも低分子量である。)を持つフェノールアラルキル型エポキシ樹脂を使用することで、耐熱性と密着性の改良に特異的な効果を得られることを見出した。

#### [0020]

また、本発明者は、エポキシ樹脂用硬化剤として、特定の分子量分布(先行例の範囲内で、同時に使用するエポキシ樹脂よりも低分子量である。)をもつフェノールアラルキル型樹脂を使用し、エポキシ樹脂として、先行例よりも構造式中の繰り返し単位数(n)が大きく(高分子量である)、特定の範囲の分子量分布を持つフェノールアラルキル型エポキシ樹脂を使用することで、耐熱性と密着性の改良に特異的な効果を得た。すなわち、先行技術においては、使用するフェノールアラルキル型樹脂とエポキシ樹脂とが、同程度の繰り返し単位数または分子量を有していたのに対して、本発明においては、一方の樹脂を先行技術よりも大きなものから、他方の樹脂をもう一方の樹脂よりも小さなものから選択することにより、耐熱性と密着性の改良に特異的な効果を得られることを見出した。

## [0021]

即ち、本発明は、以下のエポキシ樹脂組成物を提供するものである。

#### [0022]

本第1発明に係るエポキシ樹脂組成物は、エポキシ樹脂(A)、エポキシ樹脂用硬化剤(B)とを含み、エポキシ樹脂用硬化剤(B)が、ビフェニルの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる下記化19式の一般式(1)で表される構造単位X、又はベンゼンの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる下記化20式の一般式(2)で表される構造単位Yのうち少なくとも一つを含有し、構造単位Xの繰り返し数と構造単位Yの繰り返し数の総和が10より大きく75より小さいことを特徴とする。



【化19】

$$X = \begin{pmatrix} (R^1)_r & (R^2)_r & OH \\ CH_2 & CH_2 & CH_2 \end{pmatrix}$$

$$(1)$$

[0023]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 r 'は、0 から 3 の整数を表す。)

【化20】

$$Y = \begin{pmatrix} (R^4)_s & OH \\ (R^5)_{s'} & OH \end{pmatrix}$$
(2)

[0024]

(式中、 $R^4$ 、 $R^5$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 s は、0 から 3 の整数を表す。) すなわち、本第 1 発明のエポキシ樹脂組成物は、エポキシ樹脂(A)、エポキシ樹脂用硬化剤(B)を含み、前記エポキシ樹脂用硬化剤(B)が、下記化 2 1 ~化 2 3 式の一般式(3)乃至(5)で表されるフェノール樹脂を含有することを特徴とする。

【化21】

$$(R^6)_t$$
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 

[0025]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。tは、0から4の整数を表す。nは、10より大きく75より小さい。)

【化22】

$$(R^6)_t$$
  $(R^6)_t$   $(4)$ 

[0026]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。tは、0から4の整数を表す。nは、10より大きく75より小さい。)



【化23】

$$(R^6)_t$$
  $(R^6)_t$   $(R^6)_t$   $(S^6)_t$   $(S^6$ 

[0027]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 m またはm は、それぞれ独立に1 から 7 4 で、m+m は 1 0 より大きく 7 5 より小さい。2 は、X またはY のどちらか一方を表す。)

本第1発明のエポキシ樹脂組成物は、エポキシ樹脂(A)が、ビフェニルの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させたものをエポキシ化して得られる下記化24式の一般式(6)で表される構造単位 X 、又はベンゼンの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させたものをエポキシ化して得られる下記化25式の一般式(7)で表される構造単位 Y のうち少なくとも一つを含有し、構造単位 X の繰り返し数と構造単位 Y の繰り返し数の総和が0以上10以下であることが望ましい。

【化24】

$$X' = \begin{pmatrix} (R^1)_r & (R^2)_r & OCH_2CHCH_2 \\ (R^3)_{r'} & (R^3)_{r'} \end{pmatrix}$$
(6)

[0028]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。  $r^2$  は、0 から 3 の整数を表す。)

【化25】

$$Y' = CH_2 CH_2 CH_2$$

$$(R^4)_s CH_2 (7)$$

[0029]

(式中、 $R^4$ 、 $R^5$  は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。sは、それぞれ独立に、0から4の整数を表す。s は、0から3の整数を表す。)

すなわち、本第1発明のエポキシ樹脂組成物は、エポキシ樹脂(A)、エポキシ樹脂用硬化剤(B)とを必須成分とし、前記エポキシ樹脂用硬化剤(A)が、下記化26~化28式で示される一般式(8)乃至(10)で表されるエポキシ化物(G)を含有することが望ましい。



【化26】

$$(R^{6})_{t}$$

$$(R^{6})_{t}$$

$$(R^{6})_{t}$$

$$(R^{6})_{t}$$

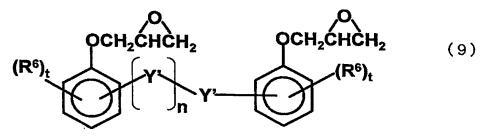
$$(8)$$

[0030]

(式中、R<sup>6</sup>は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。

[0031]

t は、0から4の整数を表す。nは、0以上10以下である。) 【化27】

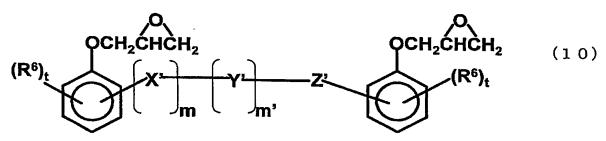


[0032]

(式中、R<sup>6</sup>は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。

[0033]

t は、0 から 4 の整数を表す。n は、0 以上 1 0 以下である。) 【化 2 8】



[0034]

(式中、R<sup>6</sup>は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。

[0035]

t は、0 から4 の整数を表す。m またはm'は、それぞれ独立に1 から9 で、m+m'は 1 以上1 0 以下である。Z 'は、X'またはY'のどちらか一方を表す。)

本第2発明のエポキシ樹脂組成物は、エポキシ樹脂(A)、エポキシ樹脂用硬化剤(B)を含み、前記エポキシ樹脂(A)が、下記化29式の一般式(6)で表されるエポキシ化物X'又は下記化30式の一般式(7)で表されるエポキシ化物Y'のうち少なくとも一つを含有し、構造単位X'の繰り返し数と構造単位Y'の繰り返し数の総和が10より大きく75より小さいことを特徴とする。



【化29】

$$X' = \begin{pmatrix} (R^1)_r & (R^2)_r & OCH_2CHCH_2 \\ (R^3)_{r'} & (R^3)_{r'} \end{pmatrix}$$
(6)

[0036]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 r 'は、0 から 3 の整数を表す。)

[化30]

$$Y' = \begin{pmatrix} (R^4)_s & OCH_2CHCH_2 \\ (R^5)_{s'} & CH_2 \end{pmatrix}$$
(7)

[0037]

(式中、 $R^4$ 、 $R^5$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 s は、t ないない。 t ないない。 t ないない。 t ないない。 t ないない。 t ないないない。 t ないないない。

本第2発明のエポキシ樹脂組成物は、上記エポキシ樹脂用硬化剤(B)がビフェニルの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる化31式の一般式(1)で表される構造単位X、又はベンゼンの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる化32の一般式前記(2)で表される構造単位Yのうち少なくとも一つを含有し、構造単位Xの繰り返し数と構造単位Yの繰り返し数の総和が0以上10以下であることが望ましい。

【化31】

$$X = \begin{pmatrix} (R^1)_r & (R^2)_r & OH \\ CH_2 & CH_2 & CH_2 \end{pmatrix}$$

$$(1)$$

[0038]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 r は、0 から 3 の整数を表す。)



【化32】

$$Y = \begin{pmatrix} (R^4)_s & OH \\ (R^5)_{s'} & OH \end{pmatrix}$$
(2)

[0039]

(式中、 $R^4$ 、 $R^5$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 s は、0 から 3 の整数を表す。) また、前記エポキシ樹脂組成物が、無機充填材(C)を含有することが望ましい。

## [0040]

本第1及び第2発明のエポキシ樹脂組成物における無機充填材(C)が水酸化アルミニウムであることが望ましい。

## [0041]

本第1及び第2発明のエポキシ樹脂組成物における前記水酸化アルミニウム(C')の50質量%平均粒径(D50)が0.5  $\mu$  mから20  $\mu$  mであることが望ましい。

#### [0042]

また、本第3発明のエポキシ樹脂組成物は、エポキシ樹脂(A)、エポキシ樹脂用硬化剤(B)、および水酸化アルミニウム(C')を含み、当該エポキシ樹脂(A)が、下記化33式の一般式(6)で表されるエポキシ化物 X'又は下記化34式の一般式(7)で表されるエポキシ化物 Y'のうち少なくとも一つを含有するエポキシ樹脂であって、当該エポキシ樹脂用硬化剤(B)が、下記化35式の一般式(1)で表される構造単位 X 又は下記化36式の一般式(2)で表される構造単位 Y のうち少なくとも一つを含有するフェノール樹脂であって、水酸化アルミニウム(C')の50質量%平均粒径(D50)が1μmか510μmであることを特徴とする。

#### 【化33】

$$X' = \begin{pmatrix} (R^1)_r & (R^2)_r & OCH_2CHCH_2 \\ (R^3)_{r'} & (R^3)_{r'} \end{pmatrix}$$
(6)

[0043]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 r は、0 から 3 の整数を表す。)

## 【化34】

$$Y' = CH_2 CH_2 CH_2$$

$$(R^4)_s CH_2 (7)$$



(式中、R $^4$ 、R $^5$ は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。sは、それぞ れ独立に、0から4の整数を表す。s'は、0から3の整数を表す。) 【化35】

$$X = \begin{pmatrix} (R^1)_r & (R^2)_r & OH \\ CH_2 & CH_2 & CH_2 \end{pmatrix}$$

$$(1)$$

## [0045]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数1から3の一価の置換 基を表す。 r は、それぞれ独立に、 0 から 4 の整数を表す。 r 'は、 0 から 3 の整数を表 す。)

## 【化36】

$$Y = \begin{pmatrix} (R^4)_s & OH \\ (R^5)_{s'} & OH \end{pmatrix}$$
(2)

## [0046]

(式中、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>は、それぞれ独立に、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表 す。 s は、それぞれ独立に、 0 から 4 の整数を表す。 s 'は、 0 から 3 の整数を表す。) 次に、本第4発明は、以下の前記エポキシ樹脂組成物の用途品を提供する。

## [0047]

本第4発明は、上記エポキシ樹脂組成物を、有機溶剤に溶解又は分散させたワニス溶液 、このワニス溶液を基材に含浸させて脱溶剤化させて得られる半硬化状態の樹脂シート( プリプレグ材)、このプリプレグ材を使用した積層板、この片面に銅箔を積層した積層板 、上記エポキシ樹脂組成物を、銅箔表面に塗工して得られる樹脂付き銅箔、などを提供す

#### [0048]

また、本第5発明は、上記のプリプレグや、積層板、樹脂付き銅箔と銅箔の群から選ば れる二つ以上から構成される、プリント配線板を提供する。

## [0049]

本発明は、上記のように、エポキシ樹脂用硬化剤として先行例よりも繰り返し単位数( nまたは、m+m') が大きく(高分子量である。)、特定の範囲の分子量分布をもつフ ェノールアラルキル型樹脂を含有し、さらに、エポキシ樹脂として、特定の分子量分布( 先行例の範囲内で、同時に使用するエポキシ樹脂用硬化剤よりも低分子量)をもつフェノ ールアラルキル型エポキシ樹脂を併用することで、耐熱性と密着性に同時に優れる、プリ ント配線板用エポキシ樹脂組成物を実現している。

## [0050]

さらに、本発明は、上記のように、エポキシ樹脂用硬化剤として、特定の分子量分布( 先行例の範囲内で、同時に使用するエポキシ樹脂よりも低分子量である。)をもつフェノ ールアラルキル型樹脂を使用し、さらに、エポキシ樹脂として、先行例よりも繰り返し単 位数(nまたは、m+m')が大きく(高分子量である。)、特定の範囲の分子量分布を もつフェノールアラルキル型エポキシ樹脂を含有することで、耐熱性と密着性に同時に優 れる、プリント配線板用エポキシ樹脂組成物を実現している。



#### [0051]

本発明のエポキシ樹脂組成物が、耐熱性(特にガラス転移温度で代表される。)と、密 着性(銅箔とプリプレグ材の硬化物の間の密着力で代表される。)に同時に優れている理 由は、明白ではないが、以下のメカニズムによると考える。

#### [0052]

ここでは、エポキシ樹脂用硬化剤として、先行例よりも繰り返し単位数(nまたは、m + m')が大きく(高分子量である。)、特定の範囲の分子量分布をもつフェノールアラ ルキル型樹脂を含有し、さらに、エポキシ樹脂として、特定の分子量分布(先行例の範囲 内で、同時に使用するエポキシ樹脂用硬化剤よりも低分子量である。)をもつフェノール アラルキル型エポキシ樹脂を併用した、エポキシ樹脂組成物を例として、高度な耐熱性と 密着性を同時達成するメカニズムを説明する。

## [0053]

本発明のエポキシ樹脂用硬化剤やエポキシ樹脂の分子構造は、先行例のフェノールアラ ルキル型樹脂と先行例のフェノールアラルキル型エポキシ樹脂に類似している。したがっ て、本発明のエポキシ樹脂組成物の硬化物中に存在する自由体積は、先行例の場合と同程 度と想定できる。しかし、本発明の硬化物の架橋構造は、先行例よりも繰り返し単位数( nまたは、m+m')が大きい(高分子量である)フェノールアラルキル型樹脂を含有し ている効果で、この硬化剤と、低分子量 (先行例の範囲内) のエポキシ樹脂が反応して形 成される、架橋構造が成長する段階で、分子鎖間で絡みあいが非常に発生しやすい。

#### [0054]

以上のように、本発明のエポキシ樹脂組成物の硬化物は、自由体積は先行例の場合と同 程度だが、分子鎖の絡み合いに起因する分子間力が非常に強い。したがって、本発明では 、この分子間力の増大した効果で、樹脂の架橋構造のミクロブラウン運動が極度に抑制さ れて、硬化物のガラス転移温度(Tg)が特異的に向上した(高Tg化)と推察できる。

## [0055]

さらに、上記の、分子鎖の絡み合いに起因する分子間力の増大は、本発明のプリプレグ 材と銅箔を積層させたものの硬化物、すなわち銅張積層板における、銅箔と樹脂硬化物の 間の密着性の向上にも極めて効果的に作用する。ここでは、本発明のプリプレグ材と銅箔 を加熱プレス成形で硬化させて得られた銅張積層板において、銅箔マット面 (非光沢面) と樹脂硬化物の界面を引き剥がす場合を例に、本発明のエポキシ樹脂組成物が、銅箔との 密着力の特異的な向上に効果的である理由を説明する。

#### [0056]

密着力の要因としては、銅箔表面のアンカー形状、エポキシ樹脂硬化物中の極性基と銅 箔表面との結合形成、エポキシ樹脂硬化物の可撓性や、銅箔表面とのぬれ性に大きく影響 するエポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性が挙げられる。このうち、硬化物中の極性基と 銅箔表面の結合形成については、本発明と先行例の分子構造が類似していることから、こ こでは、無視できる。くわえて、銅箔表面のアンカー形状も無視してよい。したがって、 密着力に影響する要因として、エポキシ樹脂組成物(プリプレグも含む)の硬化物の可撓 性と、エポキシ樹脂組成物(未硬化物)の溶融時の流動性を考慮すればよい。

## [0057]

ここで、可撓性に優れる材料とは、例えば、2種類の材料の力学特性を比較した場合に 、破断または破壊する時の伸び量やひずみ量等が大きなものを指す。

#### [0058]

本発明と先行例の、エポキシ樹脂組成物の硬化物について、可撓性を比較すると、本発 明の硬化物の方が可撓性に優れている。すなわち、本発明の硬化物の架橋構造は、先行例 よりも繰り返し単位数 (nまたは、m+m') が大きい(高分子量である。) フェノール アラルキル型樹脂を含有している影響で、この硬化剤が、低分子量(先行例の範囲内であ る。)のエポキシ樹脂と反応して形成される、架橋構造が成長する段階で、分子鎖間で絡 みあいが非常に発生しやすい。本発明の硬化物に引張応力を加えた場合、この分子鎖間の 絡み合いがほぐれて硬化物全体が変形するので、この分子鎖間の絡み合いがない先行例の



硬化物に比べて、分子鎖内の結合が切断されるまでの変形量(ここでは伸び量を指す。) が極めて大きい。本発明の銅張積層板から銅箔を引き剥がす力(ピール強度を指す。)に 対しても、本発明の積層板は、これを構成する樹脂硬化物の分子鎖間の絡み合いが解れる 効果で、銅の変形に対して容易に追随するので、銅箔に対する密着性に優れると推察する

## [0059]

さらに、密着力の要因であり、銅箔表面とのぬれ性に大きく影響するエポキシ樹脂組成 物(未硬化物)の溶融時の流動性は、エポキシ樹脂用硬化剤の高分子量化の影響で、大幅 に低下する懸念があった。すなわち、硬化物の可撓性を向上させることに効果的な硬化剤 の高分子量化は、同時に流動性の低下を起こす要因ともなりうる。そこで、本発明では、 高分子量のエポキシ樹脂用硬化剤と、低分子量(先行例の範囲)のエポキシ樹脂を併用す ることで、エポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性の低下を緩和した。

## [0060]

これにより、本発明のエポキシ樹脂組成物では、銅箔表面とのぬれ性を低下させること なく、先行例のエポキシ樹脂組成物にくらべて硬化した時の可撓性を大幅に向上できたの で、優れた密着性を実現できたと推察する。

## [0061]

繰り返し単位数が少ない(すなわちnまたはm+m'が0以上10以下である。)先行 例のフェノールアラルキル型樹脂と、繰り返し単位数が少ない(すなわち n またはm+m 'が0以上10以下である。)先行例のフェノールアラルキル型エポキシ樹脂を同時に使 用したエポキシ樹脂組成物は、樹脂の主鎖中の芳香族類(例えばビフェニルやベンゼンの 異性体など) のπ電子の影響で配向性が高く、架橋構造が整然と成長するので、分子鎖の 絡み合いが本発明の樹脂組成物に比べて極端に少ない。一方、硬化物中の自由体積が本発 明と同等なので、分子鎖がミクロブラウン運動しやすい。それゆえ、ガラス転移温度(T g)が、本発明に比べて低い。さらに、この先行例は、硬化物の可撓性も不十分なので、 銅箔や基材に対する密着性も、本発明に比べて低い。

## [0062]

本発明に対して、エポキシ樹脂用硬化剤とエポキシ樹脂の双方に、先行例よりも繰り返 し単位数が大きい、すなわちnまたはm+m'が10よりも大きい、フェノールアラルキ ル型の硬化剤とエポキシ樹脂を同時に使用したエポキシ樹脂組成物は、硬化が十分に進ま ないことや、溶融時の流動性が低下するので、ガラス転移温度(Tg)を指標とする耐熱 性と、銅箔に対する密着性がともに低下する。

## [0063]

上記例は、エポキシ樹脂用硬化剤に高分子量のもの、エポキシ樹脂に低分子量のものを 使った樹脂組成物について説明したが、逆の場合も同様に優れた耐熱性と密着性を示した

#### [0064]

以上から、エポキシ樹脂用硬化剤かエポキシ樹脂のどちらか一方に、先行例よりも繰り 返し単位数の大きい(髙分子量である。)ものを含有する樹脂を使用し、これらよりも低 分子量(先行例の範囲内である。) のエポキシ樹脂かエポキシ樹脂用硬化剤を、それぞれ 併用した場合に、耐熱性と密着性に同時に優れるプリント配線板用エポキシ樹脂組成物を 提供できる。

## 【発明の効果】

#### [0065]

以上示したように、本発明は、ハロゲン系やリン系の難燃剤を使用しないで、耐熱性及 び密着性に同時に優れるプリント配線板用のエポキシ樹脂組成物を実現できる。

#### [0066]

すなわち、本発明は、まず、エポキシ樹脂用硬化剤として、先行例よりも高分子量で特 定の範囲の分子量分布をもつフェノールアラルキル型樹脂を含有し、さらに、エポキシ樹 脂として、特定の分子量分布(先行例の範囲内で、同時に使用するエポキシ樹脂硬化剤よ



りも低分子量である。)を持つフェノールアラルキル型エポキシ樹脂を使用することで、 耐熱性と密着性の改良に特異的な効果を得るものである。

## [0067]

さらに、本発明は、エポキシ樹脂用硬化剤として、特定の分子量分布(先行例の範囲内 で、同時に使用するエポキシ樹脂よりも低分子量である。) をもつフェノールアラルキル 型樹脂を使用し、エポキシ樹脂として、先行例よりも高分子量で特定の範囲の分子量分布 を持つフェノールアラルキル型エポキシ樹脂を含有することで、耐熱性と密着性の改良に 特異的な効果を得るものである。

【発明を実施するための最良の形態】

## [0068]

以下、本発明についてさらに詳細に説明する。

本発明は、エポキシ樹脂(A)及びエポキシ樹脂用硬化剤(B)を必須成分とし、エポ キシ樹脂用硬化剤(B)が、ビフェニルの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系 化合物とを反応させて得られる下記化37式の一般式(1)で表される構造単位X又は、 ベンゼンの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる 下記化38式の一般式(2)で表される構造単位Yを含有する、下記化39、化40,化 41式の一般式(11)乃至(13)で表されるフェノール樹脂(F)を含有する。

#### 【化37】

$$X = \begin{pmatrix} (R^1)_r & (R^2)_r & OH \\ CH_2 & CH_2 & CH_2 \end{pmatrix}$$

$$(1)$$

#### [0070]

 $(式中、<math>R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ は、それぞれ独立に、水素または炭素数1から3の一価の置換 基を表す。 r は、それぞれ独立に、0から4の整数を表す。 r 'は、0から3の整数を表

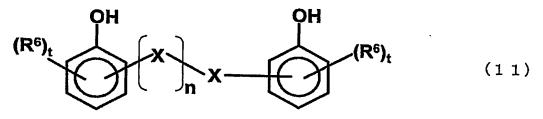
#### 【化38】

$$Y = \begin{pmatrix} (R^4)_s & OH \\ CH_2 & CH_2 \end{pmatrix}$$

$$(2)$$

## [0071]

(式中、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>は、それぞれ独立に、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表 す。 s は、それぞれ独立に、 0 から 4 の整数を表す。 s 'は、 0 から 3 の整数を表す。) 【化391



[0072]



(式中、R<sup>6</sup> は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。tは、0から4の整数を表す。nは、10より大きく75より小さい。)【化40】

$$(R^6)_t$$
  $(R^6)_t$   $(12)$ 

[0073]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。tは、0から4の整数を表す。nは、10より大きく75より小さい。)

$$(R^6)_t$$
  $(R^6)_t$   $(R^6)_t$   $(R^6)_t$ 

[0074]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 m またはm は、それぞれ独立に 1 から 7 4 で、m+m は 1 0 より大きく 7 5 より小さい。 2 は、X または Y のどちらか一方を表す。)

このようなフェノール樹脂(F)としては、フェノールビフェニレンアラルキル型樹脂、フェノールキシリレンアラルキル型樹脂、ビフェニレンの異性体とベンゼンの異性体を同時に構造に含有するフェノールアラルキル型樹脂が挙げられる。

[0075]

さらに、フェノール樹脂(F)の具体例を、下記  $42 \sim 45$ 式の一般式(14)乃至(17)示す。ただし、本発明は、これらの例に限定されるものではない。 【化42】

[0076]

(式中、 $R^{\frac{1}{1}}$  と  $R^{\frac{2}{2}}$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r は、0 から 4 の整数を表す。 n は 1 0 より大きく 7 5 より小さい。)

$$\begin{array}{c|c}
\text{OH} & \text{CH}_2 & \text{OH} \\
\text{CH}_2 & \text{CH}_2 & \text{CH}_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
\text{CH}_2 & \text{CH}_2
\end{array}$$

[0077]



(式中、R<sup>4</sup> は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。sは、0から4の整数を表す。nは10より大きく75より小さい。) 【化44】

[0078]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^4$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 r、s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 m+m は 1 0 より大きく 7 5 より小さい。)

[0079]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^4$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 r、s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 m+m は 1 0 より大きく 7 5 より小さい。)

また、これらのフェノール樹脂 (F) は、その使用にあたって一種類に限定されるものではなく、二種類以上の併用も可能である。さらに、下記46~48式に示される一般式(18) 乃至 (20) で表されるフェノール樹脂 (F') を含有しても良い。

$$(R^6)_t$$
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(18)$ 

[0080]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、 0 から 4 の整数を表す。 n は 0 以上 1 0 以下である。)



【化47】

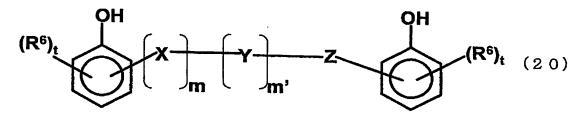
$$(R^6)_t$$
  $(R^6)_t$   $(19)$ 

[0081]

(式中、R<sup>6</sup>は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。

[0082]

t は、0から4の整数を表す。nは0以上10以下である。) 【化48】



[0083]

(式中、R<sup>6</sup>は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。

[0084]

t は、0 から4 の整数を表す。m またはm 'は、それぞれ独立に1 から9 で、m+m 'は 1 以上1 0 以下である。Z は、X またはY のどちらか一方を表す。)

このようなフェノール樹脂(F')としては、フェノールビフェニレンアラルキル型樹脂、フェノールキシリレンアラルキル型樹脂、ビフェニレンの異性体とベンゼンの異性体を同時に構造に含有するフェノールアラルキル型樹脂が挙げられる。

[0085]

以下、フェノール樹脂(F')の具体例を化 $49\sim52$ の一般式(21) $\sim$ (24)に示す。ただし、本発明は、これらの例に限定されるものではない。 【化49】

[0086]

「式中、 $R^1$   $ER^2$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。r は、0 から 4 の整数を表す。n は 0 以上 1 0 以下である。)

$$\begin{array}{c|cccc}
OH & & & OH \\
CH_2 & & & CH_2 & & OH \\
CH_2 & & & & CH_2 & & CH_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|cccc}
CH_2 & & & CH_2 & & OH \\
CH_2 & & & & CH_2 & & CH_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|cccc}
CH_2 & & & & CH_2 & & & CH_2
\end{array}$$

[0087]

(式中、 $R^4$  は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。sは、0から4の整数を表す。nは0以上10以下である。)

出証特2004-3052399



【化51】

[0088]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^4$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 r、s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。m+m は、1 以上 1 0 以下である。)

【化52】

[0089]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^4$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 r、s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。m+m は、1 以上 1 0 以下である。)

さらに、本発明のフェノール樹脂(F)は、ポリスチレン換算の重量平均分子量(Mwとが、3000から15000であると、硬化物中の分子鎖の絡み合いの効果に優れるともに、エポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性にも優れるので、ガラス転移温度を指標とする耐熱性と、銅箔との密着性の向上に極めて効果的である。これに対して、フェノールするエポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性は良好であるが、分子鎖の絡み合いの効果がいので、十分な耐熱性(ガラス転移温度で代表される。)を達成できない。また、フェノール樹脂(F)と同様の構造で、Mwが15000を超える成分(F+1500)は、これ自体がゲル化してしまい合成が困難であることに加えて、これを含有するエポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性が大幅に低下するので、銅箔や基材とのぬれ性が低下し、十分な密着性が得られない場合がある。

## [0090]

なお、ポリスチレン換算の重量平均分子量(Mw)とは、分子サイズの差に基づいて分離を行なう液体クロマトグラフィーの一種であるGPC法(Gel Permeation Chromatography)で測定して得られる平均分子量を示す。

#### [0091]

なお、本発明において、エポキシ樹脂用硬化剤(B)中に、前記フェノール樹脂(F)を含有する場合は、エポキシ樹脂(A)中に、前記化24式の一般式(6)で表されるエポキシ化物 X'又は前記化25式の一般式(7)で表されるエポキシ化物 Y'のうち少な

出証特2004-3052399



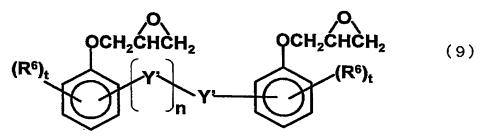
くとも一つを含有する、下記化53~化55の一般式(8)乃至(10)で表されるエポキシ化物(G)を含有する必要がある。 【化53】

$$(R^6)_t$$
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 

[0092]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 n は、0 以上 1 0 以下である。)

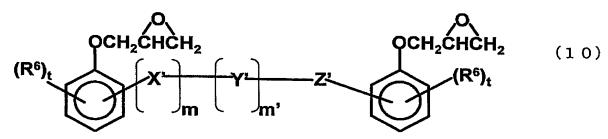
【化54】



[0093]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。tは、0から4の整数を表す。nは、0以上10以下である。)

【化55]



[0094]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 t は、0 から 4 の整数を表す。 m または m 'は、それぞれ独立に 1 から 9 で、m+m 'は 1 以上 1 0 以下である。 Z 'は、X 'または Y 'のどちらか一方を表す。)

このようなエポキシ化物(G)としては、フェノールビフェニレンアラルキル型エポキシ樹脂、フェノールキシリレンアラルキル型エポキシ樹脂、ビフェニレンの異性体とベンゼンの異性体を同時に構造に含有するフェノールアラルキル型エポキシ樹脂が挙げられる

[0095]

また、これらのエポキシ樹脂は、その使用にあたって一種類に限定されるものではなく、二種類以上の併用も可能である。

[0096]

以下、エポキシ化物(G)の具体例を下記化 5 6 ~ 5 9 式の一般式(2 5)乃至(2 7)に示す。ただし、本発明はこれらの例に限定されるものではない。



【化56】

[0097]

(式中、 $R^1$  と $R^2$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数1 から3 の一価の置換基を表す。r は、0 から4 の整数を表す。n は0 以上1 0 以下である。)

[0098]

(式中、 $R^4$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。sは、0から4の整数を表す。nは0以上10以下である。)

[0099]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^4$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r、s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 m または m は、1 以上 1 0 以下である。)



【化59】

[0100]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^4$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r、s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 m または m は、1 以上 1 0 以下である。)

本発明のエポキシ化物(G)のポリスチレン換算の重量平均分子量(Mw)が、700から3000であると、エポキシ化物(G)と前記フェノール樹脂(F)を必須成分とするエポキシ樹脂組成物は流動性や作業性に優れるのでより好ましい。これに対して、エポキシ化物(G)と同様の構造で、Mwが700未満の成分( $G_{-700}$ )は、これを含有するエポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性は良好であるが、これ自体の結晶性が高く、高温で溶剤に一旦溶解させても、常温に戻すと再結晶化してしまい、均一な組成物が得られない場合がある。成分( $G_{-700}$ )の結晶化を阻害する目的で、成分( $G_{-700}$ )中のビフェニル異性体やベンゼンの異性体を、4, 4, 体やパラ結合体以外に変更すると、自由体積が増加して、ガラス転移温度が大幅に低下する。また、エポキシ化物(G)と同様の構造で、Mwが3000を超える成分( $G_{+3000}$ )は、これとフェノール樹脂(F)を含有するエポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性を大幅に低下させるので、銅箔とのぬれ性が低下し、十分な密着性が得られない場合がある。

## [0101]

くわえて、前記フェノール樹脂(F)とエポキシ化物(G)を必須成分とする、本発明において、エポキシ樹脂用硬化剤(B)の総量に対して、前記化39~41式の一般式(11)乃至(13)で表されるフェノール樹脂(F)と前記化46~48式の一般式(18)乃至(20)で表されるフェノール樹脂(F')の合計が60質量%以上であると、本発明のエポキシ樹脂組成物の硬化物が、難燃性や、銅箔との密着性に極めて優れるので特に好ましい。この場合に、本発明のエポキシ樹脂組成物の硬化物が難燃性に優れるのは、着火時に発泡層を形成して、断熱効果を発現しやすい効果と推察できる。さらに、上記フェノール樹脂(F)とフェノール樹脂(F')の合計が80質量%以上であると、一層難燃性に優れるので好ましい。

#### [0102]

さらに、前記フェノール樹脂(F)とエポキシ化物(G)を必須成分とする、本発明において、エポキシ樹脂(A)の総量に対して、前記化53~55式の一般式(8)乃至(10)で表されるエポキシ化物(G)を60質量%以上含有すると、本発明のエポキシ樹脂組成物の硬化物が、難燃性や、銅箔との密着性に極めて優れるので特に好ましい。本発明のエポキシ化物(G)を60質量%以上含有するエポキシ樹脂組成物の硬化物は、着火時に発泡層を形成して、断熱効果を発現しやすいので、難燃性に優れると推察できる。さらに、上記エポキシ樹脂(A)の総量に占めるエポキシ化物(G)の含有量が80質量%以上であると、一層難燃性に優れるので好ましい。

## [0103]

また、本発明第2のエポキシ樹脂組成物は、エポキシ樹脂(A)及びエポキシ樹脂用硬 出証特2004-3052399



化剤(B)を必須成分とし、

エポキシ樹脂(A)が、前記化 24 式の一般式(6)で表されるエポキシ化物 X 、 又は前記化 25 の一般式(7)で表されるエポキシ化物 Y が、のうち少なくとも一つを含有する、下記化 60 ~ 62 式で示す一般式(29)乃至(31)で表されるエポキシ化物(H)を含有することを特徴とする。

【化60】

[0104]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。tは、0から4の整数を表す。nは10より大きく75より小さい。)

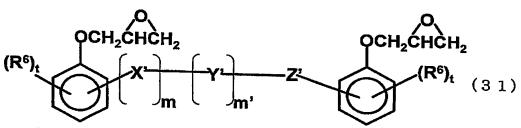
【化61】

$$(R^6)_t$$
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 
 $(R^6)_t$ 

[0105]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。t は、0から4の整数を表す。nは10より大きく75より小さい。)

【化62】



[0106]

(式中、 $R^6$  は、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。tは、0から4の整数を表す。mまたはm は、それぞれ独立に1から74で、m+m は10より大きく75より小さい。Z は、X またはY のどちらか一方を表す。)

このようなエポキシ化物(H)としては、フェノールビフェニレンアラルキル型エポキシ樹脂、フェノールキシリレンアラルキル型エポキシ樹脂、ビフェニレンの異性体とベンゼンの異性体を同時に構造に含有するフェノールアラルキル型エポキシ樹脂が挙げられる

[0107]

また、これらのエポキシ樹脂は、その使用にあたって一種類に限定されるものではなく、二種類以上の併用も可能である。

[0108]

以下、エポキシ化物(H)の具体例を下記化63~化66式の一般式(3 2)乃至(3 5)で示す。ただし、本発明はこれらの例に限定されるものではない。



【化63】

[0109]

(式中、 $R^1$   $ER^2$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r は、0 から 4 の整数を表す。 n は 1 0 より大きく 7 5 より小さい。) 【化 6 4 】

[0110]

(式中、 $R^4$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数1から3の一価の置換基を表す。sは、0から4の整数を表す。nは10より大きく75より小さい。) 【化65】

[0111]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^4$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r、s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。 m またはm は 1 0 より大きく 7 5 より小さい。)



## [0112]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^4$  は、それぞれ独立に、水素または炭素数 1 から 3 の一価の置換基を表す。 r、s は、それぞれ独立に、0 から 4 の整数を表す。m またはm は 1 0 より大きく 7 5 より小さい。)

さらに、本発明のエポキシ樹脂(H)のポリスチレン換算の重量平均分子量(Mw)が、3000から20000であると、硬化物中の分子鎖の絡み合いの効果に優れるとともに、エポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性にも優れるので、ガラス転移温度を指標とする耐熱性と、銅箔との密着性の向上に極めて効果的である。これに対して、エポキシ樹脂(H)と同様の構造で、Mwが3000未満の成分( $H_{-3000}$ )は、これを含有するエポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性は良好であるが、分子鎖の絡み合いの効果が低いので、十分な耐熱性(ガラス転移温度で代表される。)を達成できない。また、エポキシ樹脂(H)と同様の構造で、Mwが2000を超える成分( $H_{+20000}$ )は、触媒由来の副生成物である塩化ナトリウムの除去が困難で、製造自体が困難である。さらに、エポキシ樹脂( $H_{+20000}$ )を含有するエポキシ樹脂組成物は、溶融時の流動性が極度に低く、銅箔や基材とのぬれ性が劣るので、密着性も不十分な場合がある。

#### [0113]

さらに、本発明が、エポキシ樹脂(A)中に、エポキシ樹脂(H)を含有する場合は、エポキシ樹脂用硬化剤(B)が、前記化 46 ~化 49 式の一般式(18)乃至(20)で表されるフェノール樹脂(F')を含有することを特徴とする。

#### [0114]

また、このフェノール樹脂(F')としては、フェノールビフェニレンアラルキル型エポキシ樹脂、フェノールキシリレンアラルキル型エポキシ樹脂、ビフェニレンの異性体とベンゼンの異性体を同時に構造に含有するフェノールアラルキル型エポキシ樹脂が挙げられる。

## [0115]

また、これらのフェノール樹脂は、その使用にあたって一種類に限定されるものではなく、二種類以上の併用も可能である。

#### [0116]

なお、フェノール樹脂(F')としては、前記化49~化52式の一般式(21)乃至(24)のフェノール樹脂が例示できる。ただし、本発明は、これらの例に限定されるものではない。

## [0117]

さらに、フェノール樹脂(F')のポリスチレン換算の重量平均分子量(Mw)が450から1500であると、フェノール樹脂(F')と前記エポキシ樹脂(H)を必須成分とするエポキシ樹脂組成物は流動性や作業性に優れるのでより好ましい。これに対して、フェノール樹脂(F')と同様の構造で、Mwが450未満の成分(F' $_{-450}$ )は、これを含有するエポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性は良好であるが、これ自体の結晶性



が高く、高温で溶剤に一旦溶解させても、常温に戻すと再結晶化してしまい、均一な組成物が得られない場合がある。成分(F' - 4 5 0)の結晶化を阻害する目的で、成分(F' - 4 5 0)中のビフェニル異性体やベンゼンの異性体を、4 ,4'体やパラ結合体以外に変更すると、自由体積が増加して、ガラス転移温度が大幅に低下する。また、フェノール樹脂(F')と同様の構造で、Mwが1 5 0 0 を超える成分(F' + 1 5 0 0 )は、これとエポキシ樹脂(H)を含有するエポキシ樹脂組成物の溶融時の流動性を大幅に低下させるので、銅箔とのぬれ性が低下し、十分な密着性が得られない場合がある。

## [0118]

くわえて、前記エポキシ樹脂(H)とフェノール樹脂(F')を必須成分とする、本発明において、エポキシ樹脂(A)の総量に対して、前記化60~化62式の一般式(29)乃至(31)で表されるエポキシ樹脂(H)と、前記化53~55式の一般式(8)乃至(10)で表されるエポキシ化物(G)の合計が60質量%以上であると、本発明のエポキシ樹脂組成物の硬化物が、難燃性や、銅箔の黒化処理面との密着性に極めて優れるので特に好ましい。この場合に、本発明のエポキシ樹脂組成物の硬化物が難燃性に優れるのは、着火時に発泡層を形成して、断熱効果を発現しやすい効果と推察できる。さらに、エポキシ樹脂(A)の総量に対して前記エポキシ樹脂(H)と前記エポキシ化物(G)の合計が80質量%以上であると、一層難燃性に優れるので好ましい。

#### [0119]

さらに、前記エポキシ樹脂(H)と前記フェノール樹脂(F')を必須成分とする、本発明において、エポキシ樹脂用硬化剤(B)の総量に対して、前記化46~48式の一般式(18)乃至(20)で表されるフェノール樹脂(F')を60質量%以上含有すると、本発明のエポキシ樹脂組成物の硬化物が、難燃性や、銅箔の黒化処理面との密着性に極めて優れるので特に好ましい。本発明のフェノール樹脂(F')を60質量%以上含有するエポキシ樹脂組成物の硬化物は、着火時に発泡層を形成して、断熱効果を発現しやすいので、難燃性に優れると推察できる。くわえて、エポキシ樹脂用硬化剤(B)の総量に対して80質量%以上のフェノール樹脂(F')を含有すると、一層難燃性に優れるので好ましい。

## [0120]

また、本発明の第1及び第2のエポキシ樹脂組成物は、無機充填材 (C) を含有してもよい。

## [0121]

本発明において、該無機充填材(C)としては、公知の充填材を使用することができるが、なかでも、水酸化アルミニウム及び水酸化マグネシウムなどの金属水和物、表面をエポキシ樹脂やフェノール樹脂をはじめとする各種有機物で表面処理した水酸化アルミニウムや水酸化マグネシウム、金属を固溶化させて耐酸性を改良した水酸化マグネシウムなどの、各種金属水和物が好ましい。さらに、これらのうち、水酸化アルミニウムは耐薬品性に優れるので、プリント配線板用途に好適であり、水酸化アルミニウムの中でもソーダ分の低いものはハンダ耐熱性にも優れるので、特に好ましい。

#### [0122]

さらに、本発明において、無機充填材(C)として水酸化アルミニウムを使用する場合は、水酸化アルミニウムの 50 質量%平均粒径(D 50)が 0.5  $\mu$  mから 20  $\mu$  mであると、密着性の向上効果に優れるので好ましい。

#### [0123]

くわえて、本発明において、水酸化アルミニウムの 50 質量%平均粒径( $D_{50}$ )が  $1\mu$  mから  $10\mu$  mであると、密着性の向上効果に一層優れるので特に好ましい。

#### [0124]

すなわち、水酸化アルミニウムの50質量%粒径が1μm未満だと、これを含有するエポキシ樹脂組成物の粘度が上昇して、銅箔とのぬれ性が低下する可能性が高いので、密着性が不十分な場合がある。また、水酸化アルミニウムの50質量%粒径が10μm以上だと、エポキシ樹脂組成物中での水酸化アルミニウムの分散性が不十分で、ハンダ耐熱性が



低下する場合がある。

## [0125]

また、本発明の第3のエポキシ樹脂組成物は、エポキシ樹脂(A)、エポキシ樹脂用硬化剤(B)及び水酸化アルミニウムを必須成分とし、当該エポキシ樹脂(A)が、前記化24式の一般式(6)で表されるエポキシ化物 X'又は前記化25式の一般式(7)で表されるエポキシ化物 Y'のうち少なくとも一つを含有するエポキシ樹脂であって、当該エポキシ樹脂用硬化剤(B)が、前記化19式の一般式(1)で表される構造単位 X 又は前記化20式の一般式(2)で表される構造単位 Y のうち少なくとも一つを含有するフェノール樹脂であって、

当該水酸化アルミニウムの 5 0 質量%平均粒径 (D 5 o ) が 1  $\mu$  mから 1 0  $\mu$  mであることを特徴とする。

## [0126]

さらに、水酸化アルミニウムの比表面積が  $0.05\,\mathrm{m}^2/\mathrm{g}$  より大きく  $2\,\mathrm{m}^2/\mathrm{g}$  より小さいと、エポキシ樹脂組成物の流動性が一層向上して(銅箔表面とのぬれ性が向上する。)、銅箔との密着性がさらに改良されるので、特に好ましい。

## [0127]

くわえて、エポキシ樹脂(A)、エポキシ樹脂用硬化剤(B)及び無機充填材(C)の総和に対して、水酸化アルミニウムの質量割合(W)が、15質量%より大きく50質量%より小さいと、本発明のエポキシ樹脂組成物が、耐熱性や密着性に加えて、難燃性とハンダ耐熱性も優れるのでより好ましい。

#### [0128]

さらに、水酸化アルミニウムの質量割合(W)が、20質量%以上45質量%以下であると特に好ましい。すなわち、前記Wが20質量%未満だと、密着性は良好であるが、水酸化アルミニウムの熱分解による十分な吸熱効果と、フィラー充填効果(特に燃焼時のエポキシ樹脂組成物の粘度が上昇する。)が得られないので、難燃性が低下する場合がある。また、前記Wが45質量%より大きいと、鉛フリーハンダを使用するような高温で、水酸化アルミニウムが分解し、ハンダ耐熱性が低下する場合がある。

#### [0129]

さらに、金属水和物以外の無機充填材として、溶融シリカ、結晶シリカ、アルミナ、ジルコン、珪酸カルシウム、炭酸カルシウム、炭化ケイ素、窒化ケイ素、窒化ホウ素、ベリリア、滑石(タルク)、雲母(マイカ)、酸化チタン、ジルコニアなどの粉体又はこれらを球形化したビーズ、チタン酸カルシウム、炭化ケイ素、窒化ケイ素、窒化ホウ素、アルミナなどの単結晶繊維などが挙げられる。これらの充填材は、1種を単独で用いてもよく、2種以上を混合して用いても良い。上述の通り、金属水和物の中でも特に好ましい水酸化アルミニウム(モース硬度3)と併用する、その他の無機充填材としては、硬度が低い、タルク(モース硬度1)及びマイカ(モース硬度3)などの粉体を利用すると、プリント配線板の加工性も良好なので特に好ましい。

#### [0130]

本発明において、前記化53~55の一般式(8)乃至(10)で表されるエポキシ化物(G)と、前記化60~62式で示される一般式(29)乃至(31)で表されるエポキシ化物(H)以外で、エポキシ樹脂(A)中に含まれるエポキシ樹脂は、特に限定されるものではない。例えば、ビスフェノールA型エポキシ樹脂、ビスフェノールF型エポキシ樹脂、ビスフェノールF型エポキシ樹脂、ナフタレンジオール型エポキシ樹脂、フェノールノボラックエポキシ樹脂、クレゾールノボラックエポキシ樹脂、フェノールジフェニルエーテルアラルキル型エポキシ樹脂、ナフタレン含有ノボラック型エポキシ樹脂、アントラセン含有ノボラック型エポキシ樹脂、アントラセン含有ノボラック型エポキシ樹脂、ビスフェノールA含有ノボラック型エポキシ樹脂、ビスフェノールA含有ノボラック型エポキシ樹脂、フェノールドリアジン型エポキシ樹脂、フェノールキシリレントリアジン型エポキシ樹脂、フェノールキシリレントリアジン型エポキシ樹脂、フェノールトリアジン型エポキシ樹脂、トリグリシジルイソシア



ネート、テトラフェニロールエタン型エポキシ樹脂、トリスフェニロールエタン型エポキシ樹脂、ポリフェノール型エポキシ樹脂、脂肪族エポキシ樹脂、芳香族エステル型エポキシ樹脂、環状脂肪族エステル型エポキシ樹脂及び、エーテルエステル型エポキシ樹脂などが挙げられる。また、エポキシ樹脂と反応可能な官能基を有するポリアミドエラストマー、ジアミノジフェニルメタン、ジエチレントリアミン及びジアミノジフェニルスルフォンなどのアミン系化合物のグリシジル化物を用いることもできる。これらのエポキシ樹脂を単独または数種類混合して用いても差し支えない。前記エポキシ化物(G)と前記エポキシ化物(H)のみで構成される場合に比べて、耐熱性や密着性の各特性を向上させたり、難燃性を低下させたりするものがあるが、プリント配線板用途に要求される特性に合わせて適宜配合可能である。

#### [0131]

これらの中で、密着性を一層改良するのに特に効果的なのは、ビスフェノールA型エポキシ樹脂、ビスフェノールF型エポキシ樹脂、ビスフェノールS型エポキシ樹脂、ビフェニル型エポキシ樹脂などの高分子量体(通称、エポキシ基含有フェノキシ樹脂、ポリスチレン換算の重量平均分子量が、通常2万から10万程度)である。これは、前記エポキシ基含有フェノキシ樹脂の併用で、エポキシ樹脂組成物の硬化物の可撓性が向上するためと推察できる。なお、前記エポキシ基含有フェノキシ樹脂は、本発明のエポキシ樹脂(A)とエポキシ樹脂用硬化剤(B)の総量に対して、10質量%未満の添加で、十分な密着性の向上効果を発現する。

#### [0132]

また、難燃性を強化する用途では、上記のフェノールビフェニルトリアジン型エポキシ 樹脂、フェノールキシリレントリアジン型エポキシ樹脂及びフェノールトリアジン型エポ キシ樹脂が特に好ましい。これは、不燃性ガスの発生作用による効果と考える。

#### [0133]

本発明において、上記フェノール樹脂 (F) と上記フェノール樹脂 (F') 以外で、エ ポキシ樹脂用硬化剤 (B) 中に含まれる硬化剤は、特に限定されるものではない。例えば 、ビスフェノールA型フェノール樹脂、ビスフェノールF型フェノール樹脂、ビスフェノ ールS型フェノール樹脂、ビフェニル異性体のジヒドロキシルエーテル、ナフタレンジオ ール型樹脂、フェノールノボラック樹脂、クレゾールノボラック樹脂、フェノールジフェ ニルエーテルアラルキル型樹脂、ナフタレン含有ノボラック型樹脂、アントラセン含有ノ ボラック型樹脂、フルオレン含有ノボラック型樹脂、ビスフェノールフルオレン含有ノボ ラック型樹脂、ビスフェノールF含有ノボラック型フェノール樹脂、ビスフェノールA含 有ノボラック型フェノール樹脂、フェノールビフェニルトリアジン型樹脂、フェノールキ シリレントリアジン型樹脂、フェノールトリアジン型樹脂、テトラフェニロールエタン型 樹脂、トリスフェニロールエタン型樹脂、ポリフェノール型樹脂、芳香族エステル型フェ ノール樹脂、環状脂肪族エステル含有フェノール樹脂及び、エーテルエステル型フェノー ル樹脂などが挙げられる。また、エポキシ樹脂と反応可能な官能基を有するポリアミドエ ラストマー、ジアミノジフェニルメタン、ジエチレントリアミン及びジアミノジフェニル スルフォンなどのアミン系化合物を用いることもできる。これらの硬化剤を単独または数 種類混合して用いても差し支えない。

#### [0134]

これらの中で、密着性を一層改良するのに特に効果的なのは、ビスフェノールA型樹脂、ビスフェノールF型樹脂、ビスフェノールS型樹脂、ビフェニル異性体のジヒドロキシルエーテルなどの高分子量体(通称、フェノキシ樹脂、ポリスチレン換算の重量平均分子量が、通常2万から10万程度)である。これは、前記フェノキシ樹脂の併用で、エポキシ樹脂組成物の硬化物の可撓性が向上するためと推察できる。なお、前記フェノキシ樹脂は、本発明のエポキシ樹脂(A)とエポキシ樹脂用硬化剤(B)の総量に対して、10質量%未満の添加で、十分な密着性の向上効果を発現する。

## [0135]

また、難燃性を強化する用途では、上記のフェノールビフェニルトリアジン型樹脂、フ



ェノールキシリレントリアジン型樹脂及びフェノールトリアジン型樹脂が特に好ましい。 これは、不燃性ガスの発生作用による効果と考える。

## [0136]

さらに、本発明における、硬化促進触媒(D)としては、一般的にエポキシ樹脂と硬化剤の硬化に用いられているものが使用でき、特に限定されるものではない。例えば、イミダゾール類や、ジアザビシクロアルケンやその誘導体、三級アミン類などが挙げられる。これらの硬化促進触媒は、一種を単独で用いてもよく、二種以上を混合して用いても良い。

#### [0137]

本発明のエポキシ樹脂組成物には、その他の添加剤として、必要に応じて、銅箔との密着性の改良に有効な、シリコーンゴム、シリコーンパウダー、アクリロニトリルブタジエンゴム(NBR)、インデンなどの可撓性付与剤を添加しても良い。

#### [0138]

さらに、有機シラン化合物、有機チタネート化合物、有機アルミネート化合物などのカ ップリング剤を適宜配合しても良い。特に、前記カップリング剤のうち有機シラン化合物 、すなわち、反応性官能基を有するアルコキシシランは、本発明のエポキシ樹脂組成物の 、密着性とハンダ耐熱性の向上に有効である。アルコキシシランの具体例としては、 γ ー アミノプロピルトリメトキシシシラン、Ν-フェニル-γ-アミノプロピルトリエトキシ シランなどのアミノシラン化合物、 $\gamma$  ーグリシドキシプロピルトリメトキシシラン、 $\gamma$  ー グリシドキシプロピルメチルジエトキシシランなどのエポキシシラン化合物、γーメルカ プトプロピルトリメトキシシランなどのメルカプトシラン化合物、γーウレイドプロピル トリエトキシシランなどのウレイドシラン化合物が挙げられる。これらのアルコキシシラ ンの中でも、本発明のエポキシ樹脂組成物と銅箔との密着性を向上する点で、銅表面と結 合を形成しやすいアミノ基を構造末端にもつシラン化合物(アミノシラン化合物やウレイ ドシラン化合物)が好ましく、ウレイドシラン化合物が特に効果的である。この理由は必 ずしも明らかではないが、ウレイドシラン化合物の構造末端にあるアミノ基の反応性が低 く、エポキシ樹脂と反応する確率も比較的低いので、ウレイドシラン化合物の方が、銅表 面と結合を形成できるアミノ基の数が多いので密着性に優れると考える。これに対して、 アミノシラン化合物は、構造中のアミノ基の反応性が高く、エポキシ樹脂と反応しやすい ので、銅表面と結合形成するアミノ基の数が相対的に少なくなって、密着性が不十分にな る場合があると推察した。また、エポキシシラン化合物を、アミノシラン化合物やウレイ ドシラン化合物と併用すると、これらの化合物中のエポキシ基とアミノ基が反応する可能 性が高いので、密着性が低下する場合がある。すなわち、この反応物は、樹脂と銅箔の界 面で滑剤のように作用すると推察され、銅箔マット面に比べて、アンカーの深さが浅い、 銅箔の黒化処理面に対する、エポキシ樹脂組成物の密着性が極端に低下する場合がある。 したがって、エポキシシラン化合物と、アミノシラン化合物やウレイドシラン化合物は併 用しない方が良い。

## [0139]

くわえて、エポキシ樹脂組成物と銅箔表面の密着性改良剤として、銅表面と結合形成可能な、防錆剤などに使用されている、トリアゾール化合物や、メルカプトシラン化合物以外のメルカプト化合物及びイミダゾールの銅錯体を添加しても良い。トリアゾール化合物としては、1,2,3ーベンゾトリアゾールやトリルトリアゾールが挙げられる。メルカプト化合物としては、2,4,6ートリメルカプトーsートリアジン、2ージーnーブチルアミノー4,6ージメルカプトーsートリアジン、2ーアニリノー4,6ージメルカプトーsートリアジンなどが挙げられる。イミダゾールの銅錯体としては、例えば、2ーメチルイミダゾール銅(II)錯体が挙げられる。これらの1種を単独で用いてもよく、2種以上を混合して使用しても良い。特に、前記のメルカプト化合物を使用すると、密着性向上効果が顕著であるだけでなく、難燃性の向上にも極めて効果的である。

## [0140]

くわえて、本発明のエポキシ樹脂組成物に、必要に応じて、難燃助剤を適宜配合しても 出証特2004-3052399



良い。これらの難燃助剤としては、窒素系難燃剤およびリン系難燃剤ならびに金属水和物 以外の無機系難燃剤が挙げられる。

## [0141]

窒素系難燃剤としては、メラミンやイソシアヌル酸化合物などが挙げられる。リン系難燃剤としては、赤燐、燐酸化合物、有機リン化合物などが挙げられる。金属水和物以外の無機系難燃剤としては、モリブデン酸亜鉛やスズ酸亜鉛と、モリブデン酸亜鉛やスズ酸亜鉛をタルク表面に被覆させた化合物が挙げられる。ただし、本発明のエポキシ樹脂組成物においては、上記難燃助剤の添加量は少なくて済み、耐湿性や耐薬品性などの他の物性が低下するのを抑えることができる。

#### [0142]

本発明のエポキシ樹脂組成物には、これら以外の公知の物質を使用することができる。 例えば、公知の物質として、顔料、酸化防止剤及び有機溶媒などが挙げられ、積層板やプリント配線板の特性を低下させないものであれば、特に限定なしに使用できる。

#### [0143]

本発明でエポキシ樹脂組成物の溶剤又は分散溶媒として使用できる有機溶媒の種類や量は、本発明のエポキシ樹脂組成物(エポキシ樹脂、エポキシ樹脂用硬化剤、水酸化アルミニウム、硬化促進触媒)を有機溶媒に均一に溶解又は分散させたワニス溶液が、プリプレグを作成するのに適した粘度と揮発性を有していれば、特に限定されるものではない。作業性の観点から、有機溶媒としては、メチルエチルケトン、2ーメトキシエタノール、2ーメトキシプロパノール、1ーメトキシー2プロパノールなどが好ましい。

## [0144]

さらに、本発明のエポキシ樹脂組成物は、前記のワニス溶液を、ガラス織布(ガラスクロス)やガラス不織布(ガラスペーパー)などのガラス基材に塗布・含浸させた後、加熱するという一般的な方法により、プリプレグを製造することができる。また、このプリプレグを複数枚重ね合わせ、その積層構造の片面又は両面に銅箔を重ね合わせた後に、加熱・加圧してガラスエポキシ樹脂銅張積層板を製造することができる。このとき、銅箔を用いなければ、積層板が得られる。多層板は、銅張積層板(内層板)に回路を形成し、ついて銅箔をエッチング処理した後、内層板の少なくとも片面にプリプレグ及び銅箔を重ね合わせ、これを例えば、180℃・2.5MPaで65分間加熱プレスするという通常の方法により製造することができる。このようにして製造した、本発明の積層板は、ガラス転移温度を指標とする耐熱性と、銅箔や基材との密着性に同時に優れる。

#### [0145]

以下、具体例を挙げて本発明をさらに詳細に説明する。

#### [0146]

まず、本発明例及び比較例で用いた原材料について説明する。

#### [0147]

下記表1に示されるエポキシ樹脂とエポキシ樹脂用硬化剤を用いた。

## [0148]

エポキシ化物 G 1 及びエポキシ樹脂 H 1 の構造は、下記化 G 7 式の一般式(G 3 G 6)で表せる。また、エポキシ化物 G 2、G 3 及び G 4 の構造は、下記 G 8 式の一般式(G 7)で表せる。なお、ポリスチレン換算の重量平均分子量(G 1 とエポキシ当量を併記した。



### 【表1】

工	15/1/2	19 - 19 L & Mille Administra									
	15.77	量エポキシ樹脂(繰り返し単位数(n)=0~10 の構造で	構成)								
ポ	材料	成分	分子量	エポキシ当							
キシ			(MW)	量							
				(g/eq)							
化	G 1	フェノールピフェニレンアラルキルエポキシ樹脂	1200	274							
物	G 2	フェノールキシリレンエポキシ樹脂	2460	240							
G	G3	フェノールキシリレンエポキシ樹脂	1800	237							
	G 4	フェノールキシリレンエポキシ樹脂	1410	237							
I	高分子	量エポキシ樹脂 ((繰り返し単位数(n)=10~75 より小さい構造を含有)									
ポ	材料	成分	分子量	エポキシ当							
+			(MW)	量							
シ			(MIII)	(g/eq)							
樹	H 1	フェノールビフェニレンアラルキルエポキシ樹脂、	15000	280							
脂		フェノールF1のエポキシ化物	13000	200							
H											
その	)他	大料:汎用エポキシ樹脂		·							
の	0 L. s	成分	分子量	エポキシ当							
	パキシ		(WW)	量							
樹脂	<b>3</b>			(g/eq)							
		フェノールノボラック型エポキシ樹脂	1100	180							

# 【化67】

【化68】

# [0149]

また用いたフェノール樹脂は下記表 2 に示され、フェノール樹脂 F 1, F 2, F '1, F' 2の構造は、下記化 6 9式の一般式(3 8)で表せる。また、フェノール樹脂 F '3, F '4, 及び F '5の構造は、下記化 F 0式の一般式(F 3 3 3 9)で表せる。



# 【表2】

フ	高分子量	フェノール樹脂		
ı.		し単位数(n)が10より大きく75より	レチェイ無法	***
1			いてい、特定	で召付
ルル	材料	成分	分子量	水酸基当量
ı			(MW)	(g/eq)
樹   脂	F 1	フェノールビフェニレンアラルキル樹脂	13000	241
用 F	F 2	フェノールビフェニレンアラルキル樹脂	3200	229
フェノ	低分子量 構造で構	フェノール樹脂((繰り返し単位数 (n) が 成	0以上1	0以下の
ル	材料	成分	分子量	水酸基当量
樹	F′ 1		(MW)	(g/eq)
脂	F 2	フェノールビフェニレンアラルキル樹脂	850	205
F	F'3	フェノールビフェニレンアラルキル樹脂	1400	218
'		フェノールキシリレンアラルキル樹脂	1870	176
	F 4	フェノールキシリレンアラルキル樹脂	1460	175
7.00	F′5	フェノールキシリレンアラルキル樹脂	1100	169
その他		材料:汎用の硬化剤		
フェノ 樹脂	ール	成分	分子量	水酸基当量
加姆			(WW)	(g/eq)
	•	フェノールノボラック樹脂	1100	105

# 【化69】

[0150]

その他の材料に関しては、下記表3の通りである。

# 【表3】

材料		
水酸化アルミニウム	水酸化アルミニウム 1 窒素吸着法 (BET) 表面積 0.7m²/g レーザー回折法での平均粒径 5, m、トータルN a 2 O 量 0.03%	 μ
硬化促進触媒	イミダゾール類	
シランカップリング剤	アミノシラン	
ガラスクロス	有沢製作所製 1031:質量=107. 2g/m²、厚さ 0. 095mm	
銅箔	三井金属製, 電解銅箔 3EC-III, 18 μ m厚さ	<del></del>

# [0151]



次に、本発明例及び比較例における、ガラス転移温度、密着性、難燃性及びハンダ耐熱性の評価方法を示す。

### [0152]

### (i) プリプレグの作成

本発明のエポキシ樹脂組成物を有機溶剤に溶解・分散させた、ワニス溶液を作成した。 このワニス溶液中の樹脂分が、常温で結晶化しないかどうかを確認した後、ガラスクロス にこのワニス溶液を塗工した。

### [0153]

次に、170 ℃でのゲルタイムが120 秒前後になるように、ワニスを塗工したガラスクロスを、加熱しながら脱溶剤化(B ステージ化。樹脂分を半硬化させる作業。)して、プリプレグ材を作成した。なお、プリプレグ材は、エポキシ樹脂組成物の含有率(RC、質量%)が、約50 質量%になるように調整したものを使用した。

### [0154]

次に評価用のサンプルを作製したが、いずれも、同じ条件( $75 \mathbb{C} \times 0.5 MPa \times 10 min \rightarrow 130 \mathbb{C} \times 2.5 MPa \times 25 min \rightarrow 180 \mathbb{C} \times 2.5 MPa \times 65 min$ )で、プリプレグ材をプレスして成形した。

### [0155]

# (ii)ガラス転移温度〈耐熱性の評価手法である。〉の測定

上記で作成したプリプレグ材を 4 枚積層したものを加熱して得られた積層板(板厚 0.4 mm)を用いて、DMA測定(25-250℃、10℃/min、曲げ15 mm、ひずみ 0.05%、1 Hz)を行って、ガラス転移温度(Tg、℃)を求めた。

### [0156]

### (i i i) 密着性の評価

銅箔のマット面側にプリプレグ材 1 枚を積層して得られる銅張積層板について、J I S C S 0 1  $2^{-1}$  9 9 5 8 1 1 に準じて、銅箔またはプリプレグ硬化物の引き剥がし強さ(ピール強度)を測定して、それぞれ密着性を評価した。

### [0157]

## ・銅箔との密着性

## (iv) 難燃性の評価

上記の方法で作製したプリプレグ材を 4 枚積層したものを加熱プレスして得られた積層板 (板厚 0 . 4 m m) を、UL 9 4 垂直燃焼試験で規定された形状に、切断・加工して、難燃性を評価した。

#### [0158]

### (v)ハンダ耐熱性の評価

上記の方法で作成したコア材用プリプレグ材を 4 層積層し、これの上下を銅箔で挟んで、両面銅張積層板(両面板)を作製した。この両面板を 25 mm角に切断・加工したものを(常態、前処理なし)、 260 Cに設定したハンダ浴にフロートさせて、両面板に不良(膨れや剥がれ)が発生するまでの時間を計測した。なお、 300 秒を、本測定の最長時間とし、この時間まで不良が発生しなかったものを、表中に不良なし(〇)と記載した。その他、不良が発生した場合は、不良発生時間を記載した。

### [0159]

#### (例1)

#### [0160]



得られたワニス溶液を、ガラスクロスに連続的に塗布・含浸させたのち、Bステージ化したプリプレグ材を作成した。このプリプレグ材を用いてプレス成型を行い、各種評価用サンプルを作成した。評価結果を表4~7に示す。

## [0161]

(例2-16)、(比較例1-10)、(参考例1)

表4乃至7に示した配合のエポキシ樹脂組成物を用いたこと以外は例1と同様にして、 各種評価用サンプルを作成した。評価結果を表4乃至7に示す。

【表 4 】

	Mw	例1	例2	比較例1	比較例2	例3	例4	例5	比較例3	比較例4
									_	2012/11
エポキシ化物G1	1200	34.58	35.41	37.18	36,20	_	_	_		_
エポキシ化物G2	2460	-	-	_	-	32.43	_		_	37.50
エポキシ化物G3	1820	-	_	_	_		32.23	_		37.00
エポキシ化物G4	1410	-		-	_		-	32.23	37.94	_
•		_	-	-	-			02.20	07.07	_
フェノール樹脂F1	13100	30.42		-	_	32 57	32.77	22 77	_	_
フェノール樹脂F2	3200	_	29.59	_	_	-	02.77	02.77	_	_
フェノール樹脂F' 1	850	-	-	. 27.82	_	_	_	_	_	
フェノール樹脂F'2	1400	-	_	-	28.80	-	_		1	_
フェノール樹脂F'3	1870	-		_	_				_	27.50
フェノール樹脂F'5	1100	-	_	-	· _				27.06	-
(水アル)									27.00	
水アル1		35	35	35	35	35	35	35	35	35
(硬化促進触媒)										
イミダゾール類	phr	0.045	0.045	0.045	0,045	0.045	0.045	0.045	0.045	0.045
(カップリング剤)										0.010
アミノシラン	phr	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10
(物性)										
ガラス転移温度、Tg	င	160	151	125	128	153	165	178	146	116
銅箔との密着性	kN/m	1.51	1.42	1.08	1.11	1.30	1.65	1.81	1.11	1.18
UL94V		V-0	V-0	V-0	V-0	V-1	V-0	V-0	V-1	V-1
ΣF	秒	42	45	44	42	52	42	35	61	58
	300 秒									
260°C / \ ^ A* Z-1 ** 1 III	以上			_						
260℃ハンダ耐熱性	不良な	0	0	0	·O	0	0	0	0	0
	L									



# 【表 5】

	27.47	36.55  28.45  -	39.91 - - 25.09 - -	40.00 - - - 25.00	40.53 - - - - 24.47	34.93	35.76 - - -
850 1400 1870 1460 1100	27.47	ı	1 1	- - - 25.00	1 1 1	34.93  - -	35.76 - - -
1400 1870 1460 1100	1 1 1 1	- 28.45 - - -	- 25.09 - -		- - - 24.47		-
1400 1870 1460 1100	1 1 1 1	- 28.45 - - - -	- 25.09 - -		- - - 24.47	-	-
1870 1460 1100 13100	1 1 1	28.45 - - - -	<b>-</b> 25.09 - -		- - 24.47	-	-
1460 1100 13100	1 1	-	25.09 - -		- - 24.47	-	-
1100 13100	-	-	1 1 1		- 24.47	-	-
13100	-	-	1	-	24.47		
	1 1	-	_				-
	-		ı	-	-	-	-
3200		-	-		_	30.07	_
	-	_	-	-	-	_	29.24
						-	-
	35	35	35	35	35	35	35
hr	0.045	0.045	0.045	0.045	0.045	0.045	0.045
hr	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10
С	161	158	163	168	173	128	135
N/m	1.49	1.41	1.53	1.63	1.78	1.14	1.16
	V-0	V-0	V-0	V-0	V-0	V-0	V-0
少	43	46	44	40	38	34	. 38
00 秒		-		<b></b>			
以 上 下良な	10	0	0	0	0	0	0
	nr hr ; , ,	35 hr 0.045 hr 0.10 161 N/m 1.49 V-0 43	35 35 nr 0.045 0.045 nr 0.10 0.10 161 158 N/m 1.49 1.41 V-0 V-0 43 46	35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 3	35 35 35 35 35 35 37 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35	35 35 35 35 35 35 35 35 37 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35	35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 35 3



# 【表6】

100	Mw	例11	例12	例13	比較例7	比較例8
(高分子畳エポキシ)						
エポキシ化物H1	15000	:		23.66(60)*1		
エポキシ化物G1	1200	22.94(60)*1	19.41(60)*1	-	19.42(50)* <sup>1</sup>	_
エポキシ化物G2	2460	-	-	-	_	18.99(50)*1
				_		
フェノール樹脂F1	13100	16.06(60)*2	13.59(60)*2		13.08(50)*2	13.51(50)*2
					-	-
フェノール樹脂F' 1	850	-	_	15,33(60)*²	-	-
汎用のエポキシ樹脂1		15.29(40)*1	12.94(40)*1	15.77(40)* <sup>1</sup>	19.42(50)*1	18.99(50)*1
汎用の硬化剤1		10.71(40)*2	9.06(40)*2	10.22(40)*2	13.08(50)*2	13.51(50)*2
(水酸化アルミニウム)			•			
水アル1		35	45	35	35	35
(硬化促進触媒)						
イミダゾール類	phr	0.045	0.045	0.045	0.045	0.045
(カップリング剤)						
アミノシラン	phr	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10
(物性)						
ガラス転移温度、Tg	င	170	172	172	158	159
銅箔との密着性	kN/m	1.32	1.26	1.26	1.17	1.19
UL94V		V-0	V-0	V~0	V-1	V-1
ΣF	秒	44	42	46	53	82
	300 秒		,			
260℃ハンダ耐熱性	以上					
といしハンツ 剛然性	不 良	0	290	0	0	0
	なし					

<sup>\*1()</sup>内の数値は、エポキシ樹脂の総量に占める質量%

<sup>\*2()</sup>内の数値は、エポキシ樹脂用硬化剤の総量に占める質量%



#### 【表7】

	Mw	例14	例15	例1	例16	参考例1	比較例9	例3	比較例10
エポキシ化物G1	1200	42.56	39.90	34.58	31.92	45	26.60	1	-
エポキシ化物G2	2460	-	_	_	_	-	-	32.43	24.95
フェノール樹脂F1	13100	37.44	35.10	30.42	28.08	40	- 23.40	32.57	25.05
(水酸化アルミニウム) 水アル1		20	25	35	40	15	50	35	50
(硬化促進触媒) イミダゾール類	phr	0.045	0.045	0.045	0.045			0.045	0.045
(カップリング剤) アミノシラン	phr	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10
(物性) ガラス転移温度、Tg	್ಥೆ	160	160	160	161	160	161	153	155
マット面との密着性	kN/m	1.75	1.67	1.51	1.31	1.78	1.15	1.30	1.12
JL94V		V-0	V-0	V-0	V-0	V-1	V-0	V-1	V-0
Σ F	秒	49	44	42	31	70	21	52	28
260℃ハンダ耐熱性	300 秒 以 上 不良な し	0	0	0	0	0	180	0	120

### [0162]

上記表 4 乃至 7 に示した結果から、本発明にかかわるエポキシ樹脂組成物は、従来技術 にかかわる各比較例のエポキシ樹脂組成物よりも、耐熱性と密着性に同時に優れているこ とが分った。また、本発明のエポキシ樹脂組成物は、難燃性とハンダ耐熱性も良好である ことが分った。

### [0163]

表4に示した、本発明例1及び2と、比較例1及び2との比較、ならびに、本発明例3 、4及び5と、比較例3及び4との比較から明らかなように、高分子量のフェノール樹脂 (フェノール樹脂(F)) と低分子量のエポキシ樹脂 (エポキシ化物 (G)) を必須成分 とする、本発明のエポキシ樹脂組成物は、ガラス転移温度を指標とする耐熱性と、銅箔マ ット面との密着性に同時に優れる。

#### [0164]

さらに、表5に示した、本発明例6、7、8、9及び10と、比較例5及び6との比較 から明らかなように、髙分子量のエポキシ樹脂(エポキシ樹脂(H))と低分子量のフェ ノール樹脂(フェノール樹脂(I))を必須成分とする、本発明のエポキシ樹脂組成物は 、ガラス転移温度を指標とする耐熱性と、銅箔マット面との密着性に同時に優れる。

### [0165]

また、表6に示した、本発明例11、12及び13と、比較例7及び8との比較から明 らかなように、本発明のエポキシ樹脂組成物を構成するエポキシ樹脂(A)とエポキシ樹 脂用硬化剤(B)の60質量%以上を、汎用のエポキシ樹脂(エポキシ化物(G)とエポ キシ樹脂 (H) 以外) や、汎用のエポキシ樹脂用硬化剤 (フェノール樹脂 (F) と (I)

出証特2004-3052399



以外)でそれぞれ置換したエポキシ樹脂組成物も、ガラス転移温度を指標とする耐熱性と 、銅箔マット面との密着性に同時に優れる。

## [0166]

また、表7に示した、本発明例14、15、1及び16と、参考例1及び比較例9との比較、ならびに、本発明例3と比較例10との比較から明らかなように、エポキシ樹脂(A)、エポキシ樹脂用硬化剤(B)及び水酸化アルミニウム(C)の総和に対して、水酸化アルミニウム(C)の重量割合(W)が、20質量%以上45質量%以下である、本発明のエポキシ樹脂組成物は、ガラス転移温度を指標とする耐熱性、銅箔マット面との密着性、難燃性及び、ハンダ耐熱性に同時に優れる。

### [0167]

## (本発明例17)

本発明のエポキシ樹脂組成物が、耐熱性と密着性に優れる一例として、低分子量のエポキシ化物 (G) と高分子量のフェノール樹脂 (F) を組み合わせた場合を用いて、フェノール樹脂 (F) の分子量 (繰り返し単位数 (n)) が、耐熱性と密着性に与える影響を確認した。

### [0168]

### [0169]

ただし、例17に示したエポキシ樹脂組成物(エポキシ樹脂(A)、エポキシ樹脂用硬化剤(B)および水酸化アルミニウムの総量100質量%)において、この総量100質量%中に占める水酸化アルミニウム1の含有量が35質量%となるように配合し、エポキシ樹脂組成物の総量100質量%に対して、イミダゾール類を0.045質量%、アミノシランを0.10質量%それぞれ添加した。

### [0170]

図 1 は本発明の例によるフェノール樹脂(F)の分子量(Mw)とガラス転移温度(Tg、 $\mathbb{C}$ )との関係及び図 2 は本発明の例によるフェノール樹脂(F)の分子量(Mw)と銅箔との密着性(k N/m)との関係を示す図である。

#### $\{0171\}$

図1と図2から明らかなように、本発明のフェノール樹脂(F)を用いた場合に、耐熱性(ここではガラス転移温度を指す。)と密着性(ここでは銅箔との密着性を指す。)に極めて優れることが判る。

## 【産業上の利用可能性】

#### [0172]

以上示したように、本発明のエポキシ樹脂組成物は、ハロゲン系やリン系の難燃剤を使用しておらず、耐熱性及び密着性に同時に優れるので、プリント配線板用のエポキシ樹脂組成物に適用することができる。

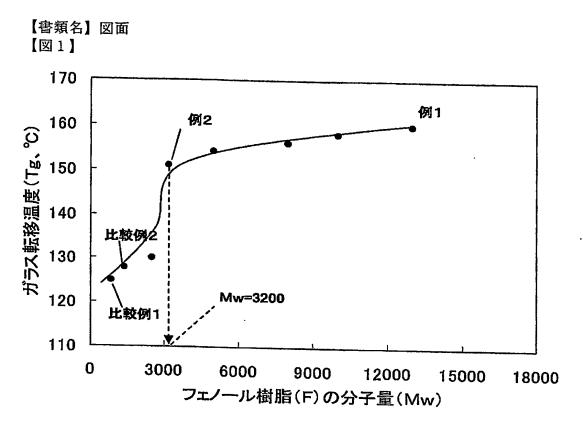
# 【図面の簡単な説明】

### [0173]

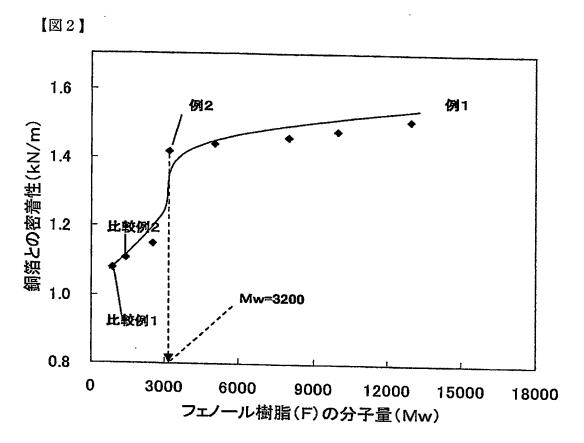
【図1】本発明の例によるフェノール樹脂(F)の分子量(Mw)とガラス転移温度(Tg、 $\mathbb C$ )との関係を示す図である。

【図2】本発明の例によるフェノール樹脂(F)の分子量(Mw)と銅箔との密着性(kN/m)との関係を示す図である。











【曹類名】要約書

【要約】

【課題】 ハロゲン系やリン系の難燃剤を使用しないで、耐熱性および密着性に同時に優れるプリント配線板用等のエポキシ樹脂組成物を提供する。

【解決手段】 エポキシ樹脂(A)及びエポキシ樹脂用硬化剤(B)を含み、前記エポキシ樹脂用硬化剤(B)が、ビフェニルの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる所定の一般式で表される構造単位X、又はベンゼンの異性体もしくはそれらの混合物とフェノール系化合物とを反応させて得られる所定の一般式で表される構造単位Yのうち少なくとも一つを含有し、前記構造単位Xの繰り返し数と前記構造単位Yの繰り返し数の総和(nまたは、m+m')が10より大きく75より小さいフェノール樹脂(F)を含有する。

【選択図】 図1



# 特願2003-270825

# 出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000004237]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所 氏 名 1990年 8月29日 新規登録 東京都港区芝五丁目7番1号 日本電気株式会社



特願2003-270825

# 出願人履歴情報

識別番号

[000155698]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所

氏 名

1990年 8月13日

新規登録

新潟県上越市南本町1丁目5番5号

株式会社有沢製作所